

(12)特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(19)世界知的所有権機関
国際事務局



(43)国際公開日
2005年9月15日 (15.09.2005)

PCT

(10)国際公開番号
WO 2005/084802 A1

(51)国際特許分類⁷: B01J 31/26, 31/28, C07C 45/72,
49/245, 49/255, 49/507, 49/76, 49/83

(74)代理人: 下田 昭 (SHIMODA, Akira); 〒1040031 東京都中央区京橋3-3-4 京橋日英ビル4階 Tokyo (JP).

(21)国際出願番号:

PCT/JP2005/003949

(22)国際出願日:

2005年3月8日 (08.03.2005)

(25)国際出願の言語:

日本語

(26)国際公開の言語:

日本語

(30)優先権データ:

特願2004-065250 2004年3月9日 (09.03.2004) JP

(71)出願人(米国を除く全ての指定国について): 独立行政法人科学技術振興機構 (JAPAN SCIENCE AND TECHNOLOGY AGENCY) [JP/JP]; 〒3320012 埼玉県川口市本町4-1-8 Saitama (JP).

(72)発明者; および

(75)発明者/出願人(米国についてのみ): 小林修 (KOBAYASHI, Shu) [JP/JP]; 〒1010048 東京都千代田区神田司町2-19 Tokyo (JP). 秋山良 (AKIYAMA, Ryo) [JP/JP]; 〒1750082 東京都板橋区高島平8-7-16-101 Tokyo (JP). 河井伸之 (KAWAI, Nobuyuki) [JP/JP]; 〒1070062 東京都港区南青山5-5-11-104 Tokyo (JP). 竹内昌弘 (TAKEUCHI, Masahiro) [JP/JP]; 〒1130031 東京都文京区根津1-16-13-401 Tokyo (JP).

(81)指定国(表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84)指定国(表示のない限り、全ての種類の広域保護が可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

— 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

(54)Title: LEWIS-ACID METAL CATALYST ENCLOSED IN POLYMER

(54)発明の名称: 高分子内包ルイス酸金属触媒

(57)Abstract: To enclose a Lewis-acid metal in a polymer and enable the resultant Lewis-acid metal catalyst to be recovered while maintaining the function of the catalyst. The polymer-enclosed Lewis-acid metal catalyst comprises a crosslinked polymer and a Lewis-acid metal enclosed therein, and the crosslinked polymer is one obtained from a crosslinkable polymer by crosslinking crosslinking groups contained in the polymer. The catalyst is characterized in that the crosslinkable polymer has at least one kind of monomer units having a hydrophobic substituent and a hydrophilic substituent having a crosslinking group and that the hydrophobic substituent comprises an aromatic substituent. This catalyst can be obtained by mixing an organic solution containing the crosslinkable polymer and a Lewis-acid metal with a poor solvent and subjecting the resultant polymer micells containing the Lewis-acid metal enclosed therein to a crosslinking reaction. This catalyst is useful as a catalyst for aldol reaction, cyanation reaction, allylation reaction, Michael reaction, Mannich reaction, Diels-Alder reaction, or Friedel-Crafts reaction.

WO 2005/084802 A1

/統葉有/



(57) 要約:

本発明は、ルイス酸金属を高分子中に内包させ、ルイス酸金属触媒としての機能を保ったまま、この触媒の回収を可能とすることを目的とする。

本発明の触媒は、ルイス酸金属を架橋高分子に内包させてなり、該架橋高分子が架橋性高分子に含まれる架橋基を架橋させてなる高分子内包ルイス酸金属触媒であつて、該架橋性高分子が疎水性置換基及び架橋基を有する親水性置換基を有する少なくとも一種のモノマー単位を含み、かつ該疎水性置換基が芳香族置換基を含むことを特徴とする高分子内包ルイス酸金属触媒である。この触媒は、架橋性高分子とルイス酸金属とを含む有機溶液と、貧溶媒とを混合して得られたルイス酸金属内包ポリマー・ミセルを、架橋反応に付して得ることができる。この触媒は、アルドール反応、シアノ化反応、アリル化反応、マイケル反応、マンニッヒ反応、ディールス・アルダー反応又はフリーデルクラフツ反応のための触媒として有用である。

明 細 書

高分子内包ルイス酸金属触媒

技術分野

[0001] 本発明は、スカンジウムや銅等のルイス酸金属触媒を両親媒性の高分子中に安定化させ、ルイス酸金属触媒としての機能を保ったまま、これを担体に固定したり、網状に結合させたりして、回収可能な形態を有するようにした触媒に関する。

背景技術

[0002] 金属とポリマーの複合体はそれぞれの性質を様々な金属を種々の担体に固定し触媒として使用する試みは古くから行われているが、その多くは窒素やリン原子の配位結合を利用して一般に触媒活性が十分でなく、回収再使用するうちに金属が流失し活性が徐々に低下するなどの問題を有している。

また金属クラスターとして担体表面に固定する方法も開発されているがその触媒活性はクラスターサイズに大きく依存しクラスターサイズが大きくなるほど活性が低下するなどの問題を有している。

近年微少金属クラスターをポリマーミセルで安定化させ触媒として用いる報告がなされているがこのような金属-ポリマーミセル複合体はコロイド溶液として存在し回収再使用が困難である(特許文献1、特願2002-267798)。

一方、近年マイクロカプセル化法を利用した金属の固定化方法が開発され様々な反応において回収再使用が可能である事が示されているが、担体としては有機高分子に限定されていた。また触媒活性についても十分満足行くものではなかった(特許文献2)。

[0003] 特許文献1:特開2002-66330

特許文献2:特開2002-253972

非特許文献1:S. Kobayashi, S. Nagayama, J. Am. Chem. Soc., 120, 2985-2986
(1998)

非特許文献2:S. Kobayashi, R. Akiyama, Angew. Chem., Int. Ed., 41, 2602-2604
(2002)

発明の開示

発明が解決しようとする課題

[0004] 本発明者らは、既に疎水性の置換基を有する高分子に金属クラスターを内包させたクラスター触媒を完成させているが(非特許文献1、2等)、このような触媒は適当な担体に固定化したり塊化したりすることが困難であったため、使用後の回収が極めて困難であった。

従って、本発明は、ルイス酸金属を高分子中に内包させ、ルイス酸金属触媒としての機能を保ったまま、これを担体に固定したり、網状に結合させた形態を持たせることにより、この触媒の回収を可能とすることを目的とする。

課題を解決するための手段

[0005] 本願発明者らが既に開発したクラスター触媒に用いた高分子(非特許文献1、2等)を、その側鎖に芳香族置換基及び親水性でかつ架橋性の置換基を有するように改変することにより、このような課題を解決できることを見出し、本発明を完成させるに至った。このように高分子を構成することにより、その親水性部分により金属をその内部に取り込み、かつ疎水性置換基が非極性溶媒と親和することにより、液相においてミセルを形成することが可能になる。その結果金属は高分子の芳香環との相互作用により高分子中に内包され安定化されることとなり、高い触媒活性を有することができる。一方、このミセルは架橋基を有するため、このミセルを担体と反応させたり、又はミセル同士反応させることができるとなる。その結果、このルイス酸金属触媒を担体に固定したり、ミセル状のルイス酸金属触媒が多数三次元に繋がった形態を有するようになることが可能になった。このような形態を有するため、触媒の回収が容易となり、再利用が可能となった。また膜状に成形することでルイス酸金属が分散された機能性膜などを製造することが可能になった。

[0006] 即ち、本発明は、ルイス酸金属を架橋高分子に内包させてなり、該架橋高分子が架橋性高分子に含まれる架橋基を架橋させてなる高分子内包ルイス酸金属触媒であって、該架橋性高分子が疎水性置換基及び架橋基を有する親水性置換基を有する少なくとも一種のモノマー単位を含み、かつ該疎水性置換基が芳香族置換基を含むことを特徴とする高分子内包ルイス酸金属触媒である。

この架橋性高分子は、疎水性置換基及び架橋基を有する親水性置換基を有する少なくとも一種のモノマー単位、及び疎水性置換基を有するモノマー単位から成ることが好ましい。

また、この架橋性高分子は、エポキシ基を有する親水性置換基を有するモノマー単位、及びエポキシ基との反応基を有する親水性置換基を有するモノマー単位を有することが好ましい。

更に、本発明は、この触媒の、アルドール反応、シアノ化反応、アリル化反応、マイケル反応、マンニッヒ反応、ディールスアルダー反応又はフリーデルクラフツ反応のための使用である。

発明の効果

[0007] 本発明者らはルイス酸金属を、架橋基を有するポリマーミセルに内包させたのちミセルを凝集させ、引き続き架橋させることにより回収再使用が容易な金属含有ポリマーミセル触媒を開発することに成功した。またこのルイス酸金属含有ポリマーミセルを様々な担体上に固定させることによりガラスやシリカゲルなどこれまで困難であった担体上へも金属を固定することに成功した。なお内包されるルイス酸金属はミセル内で安定化されているため金属含有ポリマーミセルは触媒として非常に高い活性を示す。

発明を実施するための最良の形態

[0008] 本発明のルイス酸金属は MY_n で表されることが好ましい。

MはCu(2価)、Zn(2価)、Fe(2又は3価)、Sc(3価)又はランタノイド元素(^{57}La ー ^{71}Lu)(3価)、好ましくはSc又はCuを表す。

nはMの原子価に相当する整数であり、2又は3を表す。

Yはハロゲン原子、OAc、OCOCF₃、ClO₄、SbF₆、PF₆又はOSO₂CF₃(OTf)、好ましくはOTfを表す。

ルイス酸金属触媒は、金属がポリマーとの相互作用によりポリマーミセルに内包された形態を有する。

このルイス酸金属を高分子に内包させる方法は適宜公知の方法を用いてもよいが、この金属イオンを適当な配位子と錯体(前駆体)を形成させ、架橋性高分子が有す

る親水性置換基との相互作用により金属を当該架橋性高分子に内包させることが好ましい。

[0009] この架橋性高分子は、疎水性置換基及び架橋基を有する親水性置換基を有する少なくとも一種のモノマー単位を含み、この疎水性置換基は芳香族置換基を含む。これらの置換基は架橋性高分子の主鎖に直接結合し、架橋性高分子はこれら置換基を複数種有していてもよい。本発明の架橋高分子は、この架橋性高分子が有する架橋基を架橋させることにより形成される。

この疎水性置換基は、芳香族置換基又はアルキル基である。この疎水性置換基は更に置換基を有していてもよいが、親水性置換基及び架橋基を含まないことが好ましい。

アルキル基としては、炭素数が20以下のアルキル基が好ましい。

[0010] 芳香族置換基として、アリール基及びアラルキル基が挙げられる。

アリール基としては、通常炭素数6ー10、好ましくは6のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニル基、ナフチル基等が挙げられる。

アラルキル基としては、通常炭素数7ー12、好ましくは7ー10のものが挙げられ、具体的には、例えばベンジル基、フェニルエチル基、フェニルプロピル基、フェニルブチル基、フェニルペンチル基、フェニルヘキシル基等が挙げられる。

アリール基及びアラルキル基に於ける芳香環はアルキル基、アリール基、アラルキル基などの疎水性置換基を有していてもよい。親水性置換基や反応基を有することは好ましくない。

アルキル基としては、直鎖状でも分枝状でもよく、通常炭素数1ー4のものが挙げられ、具体的には、例えばメチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基等が挙げられる。

これら置換基は、アリール基及びアラルキル基に於ける芳香環に通常1ー5個、好ましくは1ー2個置換していてもよい。

[0011] 架橋性を有する親水性置換基は、架橋基のみから成るものであっても、親水性の主鎖に架橋基が付いたものでもよいが、親水性の主鎖に架橋基が付いたものが好ましい。

架橋基としては、エポキシ基、カルボキシル基、イソシアネート基、チオイソシアネート基、水酸基、1級若しくは2級のアミノ基及びチオール基が挙げられるが、この架橋基は好ましくはエポキシ基、カルボキシル基、イソシアネート基、より好ましくはエポキシ基、カルボキシル基、最も好ましくはエポキシ基である。これらは適当な基で保護されていてもよい。

また、架橋基が、エポキシ基、カルボキシル基、イソシアネート基又はチオイソシアネート基の場合に、高分子が更に水酸基、1級若しくは2級のアミノ基及びチオール基、好ましくは水酸基又は1級若しくは2級のアミノ基、より好ましくは水酸基を有していてもよい。

高分子に含まれる架橋基の好ましい組み合わせとしては、エポキシ基のみ、エポキシ基と水酸基、エポキシ基とアミノ基、エポキシ基とカルボキシル基、イソシアネート基又はチオイソシアネート基のみ、イソシアネート基と水酸基、イソシアネート基とアミノ基、イソシアネート基とカルボキシル基、カルボキシル基のみ、水酸基のみ、水酸基とカルボキシル基、カルボキシル基とアミノ基等が挙げられる。このなかで、エポキシ基のみ、及びエポキシ基と水酸基の組み合わせが好ましい。

高分子が架橋基を複数種有する場合、架橋基が同じ親水性側鎖に含まれていても異なる親水性側鎖に含まれていてもよいが、異なる親水性側鎖に含まれていることが好ましい。

[0012] これらの中で、架橋基として、エポキシ基を有する親水性置換基及びエポキシ基との反応基を有する親水性置換基を含むことが好ましい。このエポキシ基との反応基として、水酸基、アミノ基、チオール基及びカルボキシル基から成る群から選択される少なくとも1種、好ましく水酸基が挙げられる。

架橋基の主鎖としては、炭素数1～6のアルキレン基、 $-(CH_{2n})(OCH_2CHR^5)-$ 、 $(CH_{2n})(OCH_2C=O)_m-$ 、又は $(CH_{2n})(COCH_2)_m-$ （式中、R⁵は水素原子又はメチル基を表し、n及びmはそれぞれ独立に1～10の整数を表す。）が好ましい。

[0013] 一方、架橋性高分子はこれら置換基を有するものであればいかなるものであってもよいが、これら置換基を有するモノマーを重合させたものが好ましい。

即ち、架橋性高分子としては、芳香族置換基及び架橋基を有する親水性置換基を

有するモノマー単位、芳香族置換基以外の疎水性置換基及び架橋基を有する親水性置換基を有するモノマー単位、及び疎水性置換基を有するモノマー単位から成る構造を持つものが好ましい。

このような架橋性高分子の例として以下を挙げることができる。

(1) 芳香族置換基及びエポキシ基を有する親水性置換基を有するモノマー単位、芳香族置換基及びエポキシ基との反応基を有する親水性置換基を有するモノマー単位、及び疎水性置換基を有するモノマー単位から成る架橋性高分子。

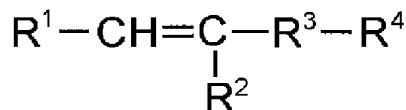
(2) 芳香族置換基及びエポキシ基を有する親水性置換基を有するモノマー単位、芳香族置換基以外の疎水性置換基及びエポキシ基との反応基を有する親水性置換基を有するモノマー単位、及び疎水性置換基を有するモノマー単位から成る架橋性高分子。

(3) 芳香族置換基及びエポキシ基との反応基を有する親水性置換基を有するモノマー単位、芳香族置換基以外の疎水性置換基及びエポキシ基を有する親水性置換基を有するモノマー単位、及び疎水性置換基を有するモノマー単位から成る架橋性高分子。

またこのようなモノマー単位が、付加重合のための二重結合や三重結合、例えば、ビニル基、アセチレン基など、好ましくはビニル基を持つものが好ましい。

[0014] また、好ましい架橋性高分子は、スチレン系モノマー及び下記一般式(化1)

[化1]



(式中、R¹は水素原子又は炭素数1～6のアルキル基、好ましくは水素原子又はメチル基を表し、R²は水素原子、炭素数1～8のアルキル基又は炭素数が14以下のアリール基を表し、R³は炭素数1～6のアルキレン基、-(CH₂)_n(OCH₂CHR⁵)_m、(CH₂)_n(OCH₂C=O)_m、又は(CH₂)_n(COCH₂)_m-(式中、R⁵は水素原子又はメチル基を表し、n及びmはそれぞれ独立に1～10の整数を表す。)を表し、R⁴はエポキシ基、水酸基、アミノ基、チオール基又はカルボキシル基を表す。)で表される少なくとも1種

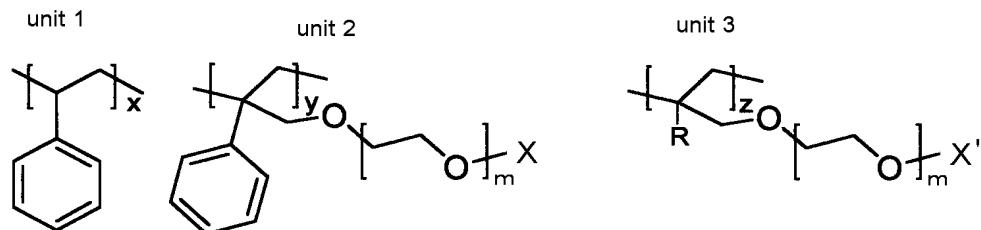
、好ましくは2種のビニル系モノマーを主たる原料モノマーとする重合反応によって得られる高分子である。

この架橋性高分子の原料となるビニル系モノマーとしては、R⁴としてエポキシ基を有する一般式(化1)のモノマー及びR⁴として水酸基、アミノ基、チオール基又はカルボキシル基、好ましくは水酸基を有する一般式(化1)の2種のモノマーを有することが好ましい。

スチレン系モノマーとして、例えば、スチレン、α-メチルスチレン、β-メチルスチレン、α-エチルスチレン、o-メチルスチレン、m-メチルスチレン、p-メチルスチレン等が挙げられ、中でもスチレン及びα-メチルスチレンが好ましく、特にスチレンが好ましい。

[0015] このような置換基を有する高分子として、例えば、下記

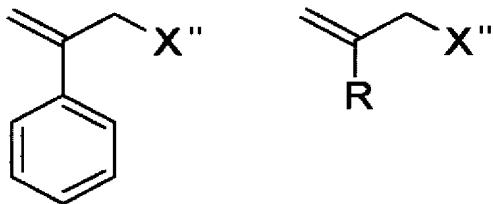
[化2]



(式中、mは整数を表し、X及びX'はそれぞれ水酸基やエポキシ基を表し、Rはアルキル基を表す。)のようなユニット(单量体)を有するものが挙げられる。このユニット1は芳香族置換基のみ、ユニット2は芳香族置換基と親水性置換基の両方、ユニット3は親水性置換基を持っている。これらユニットを組み合わせて芳香族置換基と親水性基のバランスをとるようにすることが重要である。芳香族置換基(この例ではユニット1+ユニット2)を50ー100モル%、親水性置換基(この例ではユニット2+ユニット3)を1ー50モル%となるように組み合わせることが好ましい。

[0016] ユニット2及び3に対応するビニルモノマーは下記に示すそれぞれのハロゲン化アリル化合物と例えばポリエチレングリコールとのエーテル化反応に引き続き、更に例えばエピクロロヒドリンなどのハロゲン化エポキシ化合物とのエーテル化反応によって得ることができる。

[化3]



(式中、X''はハロゲン原子、Rはアルキル基を表す。)

[0017] このような架橋性高分子とルイス酸金属とを良溶媒に溶解又は分散させた溶液に、適切な貧溶媒を加えることでルイス酸金属内包ポリマーミセルを形成することができる。

このようなミセル中でルイス酸金属は、ポリマーの芳香環や酸素などのヘテロ原子との相互作用により安定化されていると考えられている。

[0018] 極性の良溶媒としてはTHF、ジオキサン、アセトン、DMF、NMPなどがあり、非極性の良溶媒としてはトルエン、シクロヘキサン、ジクロロメタン、クロロホルムなどが使用できる。極性の貧溶媒としてはメタノール、エタノール、ブタノール、アミルアルコールなどがあり、非極性の貧溶媒としてはヘキサン、ヘプタン、オクタンなどが使用できる。

良溶媒中の架橋性高分子の濃度は用いる溶媒によっても異なるが、約1～100 g/L程度、ルイス酸金属の場合は1～100 mmol/L程度である。また、良溶媒に対する貧溶媒の量は通常0.1～10(v/v)、好ましくは0.5～5(v/v)程度である。

[0019] このようなミセルの形成は顕微鏡等で容易に確認することができる。

このようにルイス酸金属触媒を内包したミセルは、架橋基により架橋することができる。架橋することによりミセルは安定化する。

架橋反応は、架橋性置換基の種類により、加熱や紫外線照射により実施することができる。架橋反応は、これらの方法以外にも、使用する直鎖型有機高分子化合物を架橋するための従来公知の方法である、例えば架橋剤を用いる方法、縮合剤を用いる方法、過酸化物やアゾ化合物等のラジカル重合触媒を用いる方法、酸又は塩基を添加して加熱する方法、例えばカルボジイミド類のような脱水縮合剤と適当な架橋剤を組み合わせて反応させる方法等に従っても行うことができる。

[0020] 架橋基を架橋させる際の温度は、用いるルイス酸の酸性度にも依存し室温程度で進行する場合もあるが、例えば、エポキシ基を架橋基、水酸基をエポキシ基との反応基とする場合は、通常50—160°C、好ましくは60—140°C、より好ましくは80—120°Cである。

加熱架橋反応させる際の反応時間は、通常0.1—100時間、好ましくは1—50時間、より好ましくは2—10時間である。

架橋剤を用いて架橋させる場合の架橋剤としては、架橋基としてエポキシ基を有するポリマーには、例えばヘキサメチレンジアミン、ヘキサメチレンテトラミン等のポリアミン化合物、例えばエチレングリコール、プロピレングリコール、グリセリン等のポリオール、例えばマロン酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、ピメリン酸、マレイン酸、フマル酸等のポリカルボン酸及びそれらの無水物等の架橋剤、架橋基としてカルボキシル基を有するポリマーには、例えばエチレングリコール、グリセリン等のポリヒドロキシ化合物、例えばエチレンオキサイド、プロピレンオキサイド等のアルキレンオキサイド化合物等の架橋剤、架橋基としてヒドロキシル基を有するポリマーには、例えばマロン酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、ピメリン酸、マレイン酸、フマル酸等のポリカルボン酸及びそれらの無水物、例えばエチレンオキサイド、プロピレンオキサイド等のアルキレンオキサイド化合物、例えばヘキサメチレンジアミン、ヘキサメチレンテトラミン等のポリアミン化合物等の架橋剤、架橋基としてアミノ基を有するポリマーには、例えばマロン酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、ピメリン酸、マレイン酸、フマル酸等のポリカルボン酸及びそれらの無水物、例えばエチレンオキサイド、プロピレンオキサイド等のアルキレンオキサイド化合物等の架橋剤が挙げられる。

縮合剤を用いて架橋させる際に使用する縮合剤としては、例えば、架橋性官能基としてカルボキシル基とアミノ基又は水酸基を有するポリマーの場合には、例えば、ジシクロヘキシルカルボジイミド等の脱水縮合剤類が挙げられる。

[0021] 架橋剤の量は、架橋反応の反応性、ポリマーの分子量、反応条件などによって影響されるが、通常架橋基に対して架橋剤の反応性官能基(2官能性架橋剤の場合は2つある)が通常0.1—10等量、好ましくは0.5—2等量、より好ましくは0.8—1.2等量になるように添加する。これは目的とする架橋型高分子触媒に期待する物性(例えば柔

軟性、膨潤性など)によっても適宜増減させてもよい。

縮合剤の量は架橋反応の反応性、ポリマーの分子量、反応条件などによって影響されるが、通常架橋基に対して縮合剤が通常0.1～20等量、好ましくは0.5～10等量、より好ましくは1～3等量添加する。これは目的とする架橋型高分子触媒に期待する物性(例えば柔軟性、膨潤性など)によっても適宜増減させてもよい。

[0022] 好ましい形態として、ミセルを三次元網目構造(network)を有する塊や膜としたり、ミセルを担体に固定することもできる。担体としては、ガラス、シリカゲル、樹脂などの様々な担体を用いることができる。担体表面に存在する架橋性官能基(例えば水酸基やアミノ基など)を介して、金属含有ポリマーミセルは担体に強固に固定できる。

[0023] このようにして得られた架橋型金属含有ポリマーミセルは多くの空孔を有しており、また内包されたルイス酸金属は、種々の反応に対して高い活性を示す。この架橋型ポリマーミセルはアルドール反応並びにここで用いたルイス酸金属により活性化されることが知られているシアノ化反応、アリル化反応、マイケル反応、マンニッヒ反応、ディールスアルダー反応及びフリーデルクラフツ反応などに用いることができ、特に金属としてスカンジウムや銅を用いる場合には非常に高い活性を示す。

[0024] 以下、実施例にて本発明を例証するが本発明を限定することを意図するものではない。また、各種の物性は以下の機器を用いて測定した。NMRスペクトル: JEOL-LA300、JEOL-LA400又はJEOL-LA500(日本電子(株)製)、IRスペクトル: JASCO FT/IR-610(日本分光(株)製)。

製造例1

2-フェニルプロペニ(22.4 g, 190 mmol)、N-ブロモスクシンイミド(23.7 g, 133 mmol)及びブロモベンゼン(76 mL)の混合物を160 °C のオイルバス上でN-ブロモスクシンイミドが溶解するまで加熱した。反応混合物を室温まで冷却した後、沈殿物をろ過で取り除きクロロホルムで洗浄した。ろ液を減圧蒸留で精製(b.p. 80–85 °C / 3 mmHg)し3-ブロモ-2-フェニルプロペニ(12.1 g)を得た。 ^1H NMR (CDCl_3) δ = 4.39 (s, 2H), 5.49 (s, 1H), 5.56 (s, 1H), 7.33–7.51 (m, 5H); ^{13}C NMR (CDCl_3) δ = 34.2, 117.2, 126.1, 128.3, 128.5, 137.6, 144.2.

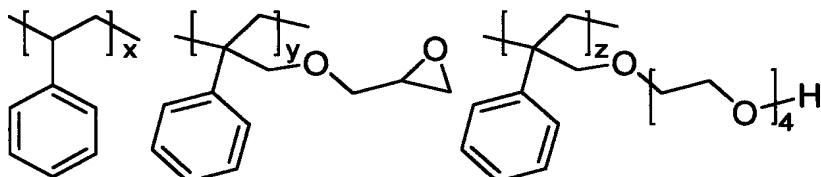
[0025] 60%水素化ナトリウム(1.6 g, 40 mmol)のDMF(75 mL)懸濁液にグリシドール(7.4

g, 100 mmol)のDMF(5 mL)溶液を0°Cで加えた。次に 上記で得られた3-ブロモ-2-フェニルプロペニ(3.94 g, 20 mmol)のDMF(10 mL)溶液をどう温度で加えた後、室温で24 h攪拌した。反応混合物を0°Cに冷却しジエチルエーテルで希釈した後、飽和塩化アンモニウム水溶液を加えて反応を停止した。水層をジエチルエーテルで数回抽出し、有機層を合一し無水硫酸ナトリウムで乾燥した。濾過後、溶媒を濃縮し残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(Hexane-AcOEt)で精製し2-[(2-フェニルアリルオキシ)メチル]オキシラン(2.66 g, 70 %)を得た。 ^1H NMR (CDCl_3) δ = 2.59 (dd, 1H, J = 2.7, 5.1 Hz), 2.78 (dd, 1H, J = 4.2, 5.1 Hz), 3.13–3.17 (m, 1H), 3.46 (dd, 1H, J = 5.8, 11.5 Hz), 3.77 (dd, 1H, J = 3.2, 11.5 Hz), 4.41 (ddd, 1H, J = 0.7, 1.2, 12.9 Hz), 4.48 (ddd, 1H, J = 0.5, 1.2, 12.9 Hz), 5.34–5.36 (m, 1H), 5.53–5.54 (m, 1H), 7.45–7.48 (m, 5H); ^{13}C NMR (CDCl_3) δ = 44.3, 50.8, 70.5, 73.2, 114.6, 126.0, 127.8, 128.4, 138.6, 143.9; IR (KBr) 3000, 2924, 2867, 1911, 1812, 1701, 1630, 1512, 1479, 1407, 1337, 1254, 1205, 1107, 991, 909, 839 cm^{-1} ; HRMS (EI): Calcd for $\text{C}_{13}\text{H}_{16}\text{O}_2$ (M^+) 190.0994, found 190.0998.

[0026] スチレン(12.5 g, 120 mmol)、上記で得られた2-[(2-フェニルアリルオキシ)メチル]オキシラン(2.85 g, 15 mmol)、tetraethleneglycol mono-2-phenyl-2-propenyl ether(4.66 g, 15 mmol)、AIBN(172.4 mg, 1.05 mmol)をクロロホルム(19 mL)に溶解しアルゴン雰囲気下で48時間、還流条件下で加熱攪拌した。冷却後反応混合物をメタノール(MeOH)(600 mL)中に注いでポリマーを固化させた。デカントして上澄みを取り除いた後、少量のテトラヒドロフランに溶解し再びメタノールに注いだ。沈殿したポリマーを濾過し室温減圧下で乾燥し、12.0 gのポリマーを得た(収率60 %)。

[0027] 得られた高分子は下記構造であり、各モノマー単位の組成比($x/y/z$)=91/5/4、重量平均分子量(M_w)=31912、数平均分子量(M_n)=19468、分散度(M_w/M_n)=1.64であった。生成したポリマーを以下ポリマー(1)という。

[化4]



実施例 1

[0028] ポリマー(1)(2.0g)を溶解したトルエン溶液(40mL)に室温でスカンジウムトリフラーート(200mg, 0.406mmol)を加え15分攪拌した。この溶液にヘキサン(160mL)を滴下し、更に室温で30分攪拌することでコアセルベート化を行った。析出したポリマーは濾取し、ヘキサンで洗浄した後室温で減圧乾燥した。このポリマーを120°Cで2時間処理して架橋を行い、トルエン、ジクロロメタンで洗浄した後100°Cで2時間減圧乾燥することで高分子固定化スカンジウムトリフラーートを白色固体として得た(2.1g, 0.195mmol/g)。スカンジウムトリフラーートのロード量は、合成時に使用した全ての溶媒中に流出したスカンジウム量を蛍光X線装置で定量し、その値を用いて算出した。

実施例 2

[0029] 実施例1で得た高分子固定化スカンジウムトリフラーート(103mg, 0.020mmol)に室温でベンズアルデヒド(42mg, 0.40mmol)のジクロロメタン溶液(1.5mL)を加え、次いでイソ酪酸メチル由来のケテンシリルアセタールのジクロロメタン溶液(1.0mL)を滴下し3時間攪拌した。反応後、ヘキサン(5mL)を加え濾過し、高分子固定化触媒をジクロロメタンで洗浄後回収した。濾液と洗浄液は濃縮し、得た残渣に氷冷下で1規定塩酸/THF溶液(1/20, 5mL)を加え1時間攪拌した。溶媒留去後に得た残渣をシリカゲル薄層クロマトグラフィー(酢酸エチル/ヘキサン=1/4)で精製し、目的のアルドール付加体を白色固体として得た(69mg, 83%)。回収した高分子固定化触媒は再使用を行った。目的物の収率は以下の通り。2回目(83%)、3回目(84%)、4回目(83%)、5回目(81%)。

¹H-NMR(CDCl₃): δ

1.11(s,3H), 1.14(s,3H), 3.09(br,1H), 3.72(s,3H), 4.89(br,1H), 7.24?7.33(m,5H)

¹³C-NMR(CDCl₃): δ 19.0, 23.0, 47.7, 52.1, 78.7, 127.7, 127.8, 140.0, 178.2

実施例 3

[0030] ポリマー(1)(0.5 g)をジクロロメタン(10 ml)に溶解させ、そこにトリフルオロメタンスルホン酸銅(36 mg)を加え室温下にて12時間攪拌を行った。次いで、高分子溶液に貧溶媒であるヘキサンをゆっくりと加え、高分子を固化させた。溶媒を除去した後、無

溶媒条件下、120°Cにて2時間攪拌した。高分子を室温まで冷却した後にジクロロメタンを加えてしばらく攪拌し、その後ジクロロメタンを用いてろ取及び洗浄を行い、減圧下乾燥したところ、架橋型マイクロカプセル化銅触媒{PI Cu(OTf)₂, 419 mg}を得た。銅金属の導入率は、PI Cu(OTf)₂に濃硫酸を加え180°Cにて1時間、濃硝酸を加えさらに4時間攪拌した後、冷却し蒸留水で希釈し蛍光X線分析装置を用いて定量し決定した。

実施例 4

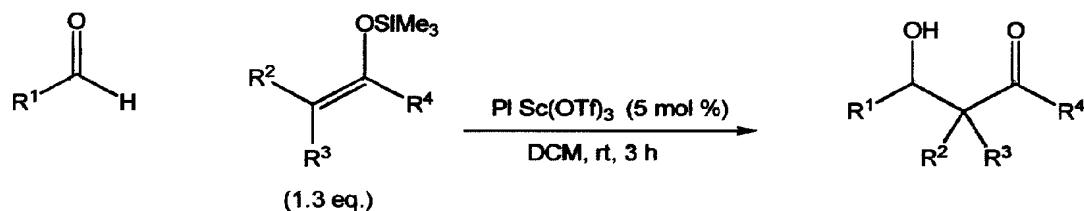
[0031] 実施例3で得た架橋型マイクロカプセル化銅触媒(0.03 mmol)存在下、ベンズアルデヒド(0.03 ml, 0.3 mmol)とイソ酪酸メチル由来のケテンシリルアセタール(80 mg, 0.45 mmol)をジクロロメタン(2 ml)中にて混合し、室温下2日間攪拌を行った。希釈した後ろ過を行い触媒をジクロロメタンで洗浄した。ろ液を濃縮し、蛍光X線により触媒から銅の流出を測定した。測定後に、1 N 塩酸水溶液に注ぎクロロホルムで2回抽出した。有機層を蒸留水、飽和食塩水で洗浄したのち、乾燥し濃縮した。シリカゲル薄層クロマトグラフィーによって精製を行い、目的とするアルドール付加体(38 mg, 61%)を白色固体として得た。

回収したPI Cu(OTf)₂は、3時間減圧乾燥した後、再利用した。

実施例 5

[0032] 実施例2のケテンシリルアセタールに代えて様々なケイ素エノラートを用いて同様の実験を行った。反応を下式に示し、結果を表1に示す。

[化5]



[0033] [表1]

entry	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	yield (%)	entry	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	yield (%)
1		Me	Me	OMe	83	9		H	Me	SEt	80 (35/65) ^{a)}
2		Me	Me	OMe	90	10		H	H	SEt	83
3		Me	Me	OMe	93	11		Me	H	Et	75 (48/52) ^{a)}
4		Me	Me	OMe	93	12		H	-(CH ₂) ₄ -		65 (42/58) ^{a)}
5		Me	Me	OMe	70	13		Me	H	Ph	70 (58/42) ^{a)}
6		Me	Me	OMe	75	14		Me	H	Ph	32
7		Me	Me	OMe	93	15		Me	H	Ph	65
8		Me	Me	OMe	85						

a) syn / anti

実施例 6

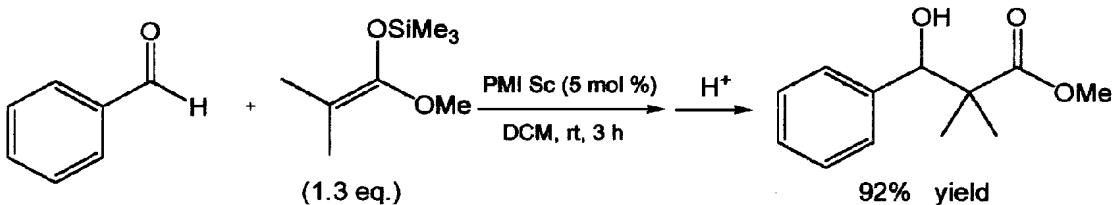
[0034] 実施例1で用いたトルエンをTHF-ヘキサン(1/3)に代えて実施例1と同様の反応を行い、高分子固定化スカンジウムトリフラーート(PMI Sc(OTf)₃)を白色固体として得た(2.1g, 0.186mmol/g)。

実施例 7

[0035] 実施例6で得たPMI Sc(OTf)₃を用いて、実施例2と同様の反応を行い、目的のアルドール付加体を得た(76mg, 92%)。回収したPMI Sc(OTf)₃を用いて同様の実験を行い、同じ生成物を得た(76mg, 92%)。いずれの場合も、反応中及び後処理時に

におけるScの漏出はICP分析の検出限界(0.05%)以下であった。反応式を下式に示す。

[化6]



実施例 8

[0036] 実施例7の反応後、濾過により回収したPMI $\text{Sc}(\text{OTf})_3$ を用いて実施例7と同様の反応を行い、同じ生成物を得た(76mg、92%)。いずれの場合も、反応中及び後処理時におけるScの漏出はICP分析の検出限界(0.05%)以下であった。

実施例 9

[0037] ベンズアルデヒドに代えてN-ベンジリデンアニリンを用いて、実施例7と同様の条件下でマンニッヒ型反応を行い、目的とする付加体を113mg(96%)得た。反応中及び後処理時におけるScの漏出はICP分析の検出限界(0.05%)以下であった。反応式を下式に示す。

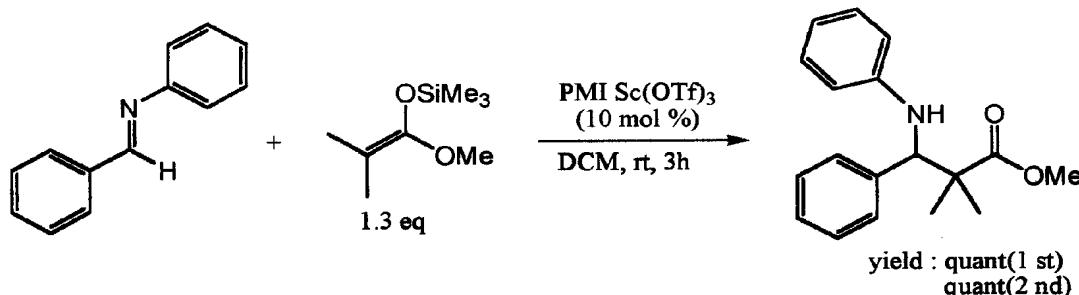
[化7]



実施例 10

[0038] 実施例9と同様の反応を、PMI $\text{Sc}(\text{OTf})_3$ を10 mol%用いて行ったところ目的物が定量的に得られた。さらに、反応後濾過により回収したPMI $\text{Sc}(\text{OTf})_3$ を用いて同じ反応を繰り返した結果、目的物が再び定量的に得られた。反応式を下式に示す。

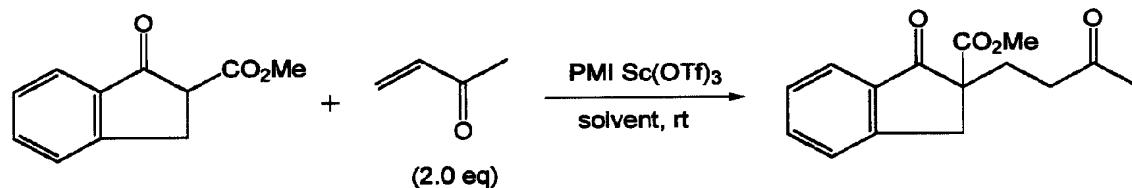
[化8]



実施例 11

[0039] 実施例6で得られたPMI $\text{Sc}(\text{OTf})_3$ を用いてmethyl 2,3-dihydro-1-oxo-1H-indene-2-carboxylateとbut-3-en-2-one(2当量)とのマイケル反応を、実施例2と同様の手法により、触媒量、溶媒、反応時間を変えて実施した。いずれの場合も高収率で目的とする付加体が得られ、回収した触媒を用いても収率の低下は認められなかった。反応式及び結果を下表に示す。

[表2]



entry	PMI $\text{Sc}(\text{OTf})_3$ (mol%)	solvent	time (h)	yield(%)		
				1st	2nd	3rd
1	10	MeCN	2	96	95	95
2	5	MeCN	4	92	94	92
3	10	toluene	4	quant	96	98
4	10	DCM	12	92	92	91

実施例 12

[0040] 実施例11、Entry2の条件で各種の基質を用いたマイケル反応を行い、いずれの場合も目的とする付加体を高収率で得た。反応式及び結果を下表に示す。

[表3]

donor	+	acceptor	PMI Sc(OTf) ₃ (5 mol%)	MeCN, rt	product	
			(2.0 eq)			
donor	acceptor	product	h	yield(%)	dr	
			4	94	—	
			9	92	—	
			6	96	66/34	
			6	quant	60/40	
			6	quant	55/45	
			6	81	—	

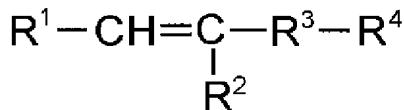
請求の範囲

- [1] ルイス酸金属を架橋高分子に内包させてなり、該架橋高分子が架橋性高分子に含まれる架橋基を架橋させてなる高分子内包ルイス酸金属触媒であって、該架橋性高分子が疎水性置換基及び架橋基を有する親水性置換基を有する少なくとも一種のモノマー単位を含み、かつ該疎水性置換基が芳香族置換基を含むことを特徴とする高分子内包ルイス酸金属触媒。
- [2] 前記架橋性高分子が、疎水性置換基及び架橋基を有する親水性置換基を有する少なくとも一種のモノマー単位、及び疎水性置換基を有するモノマー単位から成る請求項1に記載の触媒。
- [3] 前記架橋性高分子が、芳香族置換基及び架橋基を有する親水性置換基を有するモノマー単位、芳香族置換基以外の疎水性置換基及び架橋基を有する親水性置換基を有するモノマー単位、及び疎水性置換基を有するモノマー単位から成る請求項2に記載の触媒。
- [4] 前記架橋性高分子が、エポキシ基を有する親水性置換基を有するモノマー単位、及びエポキシ基との反応基を有する親水性置換基を有するモノマー単位を有する請求項1～3のいずれか一項に記載の触媒。
- [5] 前記架橋性高分子が、芳香族置換基及びエポキシ基を有する親水性置換基を有するモノマー単位、芳香族置換基及びエポキシ基との反応基を有する親水性置換基を有するモノマー単位、及び疎水性置換基を有するモノマー単位から成る請求項4に記載の触媒。
- [6] 前記架橋性高分子が、芳香族置換基及びエポキシ基を有する親水性置換基を有するモノマー単位、芳香族置換基以外の疎水性置換基及びエポキシ基との反応基を有する親水性置換基を有するモノマー単位、及び疎水性置換基を有するモノマー単位から成る請求項4に記載の触媒。
- [7] 前記架橋性高分子が、芳香族置換基及びエポキシ基との反応基を有する親水性置換基を有するモノマー単位、芳香族置換基以外の疎水性置換基及びエポキシ基を有する親水性置換基を有するモノマー単位、及び疎水性置換基を有するモノマー単位から成る請求項4に記載の触媒。

[8] 前記エポキシ基との反応基が、水酸基、アミノ基、チオール基及びカルボキシル基から成る群から選択される少なくとも1種から成る請求項4～7のいずれか一項に記載の触媒。

[9] 前記架橋性高分子が、ステレン系モノマー、下記一般式(化1)

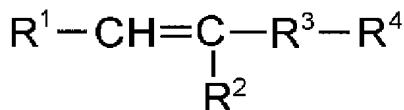
[化1]



(式中、R¹は水素原子又は炭素数1～6のアルキル基を表し、R²は水素原子、炭素数1～8のアルキル基又は炭素数が14以下のアリール基を表し、R³は炭素数1～6のアルキレン基、-(CH₂)_n(OCH₂CHR⁵)_m-(CH₂)_n(OCH₂C=O)_m-、又は(CH₂)_n(COCH₂)_m-(式中、R⁵は水素原子又はメチル基を表し、n及びmはそれぞれ独立に1～10の整数を表す。)を表し、R⁴はエポキシ基を表す。)で表されるビニル系モノマー及び

下記一般式(化1)

[化1]



(式中、R¹～R³並びにn及びmは独立して上記と同様を表し、R⁴は水酸基、アミノ基、チオール基及びカルボキシル基から成る群から選択される少なくとも1種の反応基を表す。)で表されるビニル系モノマーを主たる原料モノマーとする重合反応によって得られる高分子である請求項1に記載の高分子内包ルイス酸金属触媒。

[10] 前記架橋性高分子とルイス酸金属とを含む有機溶液と、貧溶媒とを混合して得られたルイス酸金属内包ポリマーミセルを、架橋反応に付して得られる請求項1～9のいずれか一項に記載の触媒。

[11] 前記ルイス酸金属がMY_n(式中、MはCu、Zn、Fe、Sc、又はランタノイド元素を表し、Yはハロゲン原子、OAc、OCOCF₃、ClO₄、SbF₆、PF₆又はOSO₂CF₃を表し、n

は2又は3の整数を表す。)で表される請求項1ー10のいずれか一項に記載の触媒。

[12] アルドール反応、シアノ化反応、アリル化反応、マイケル反応、マンニッヒ反応、ディールスアルダー反応又はフリーデルクラフツ反応のための請求項1ー11のいずれか一項に記載の触媒の使用。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2005/003949

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl⁷ B01J31/26, 31/28, C07C45/72, 49/245, 49/255, 49/507, 49/76,
49/83

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl⁷ B01J21/00-38/74, C07C45/72, 49/245, 49/255, 49/507, 49/76,
49/83

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Jitsuyo Shinan Koho	1922-1996	Jitsuyo Shinan Toroku Koho	1996-2005
Kokai Jitsuyo Shinan Koho	1971-2005	Toroku Jitsuyo Shinan Koho	1994-2005

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)
JSTPlus (JOIS)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	Kuniaki OKAMOTO et al., "Umekomi Kakyogata' Shinki Kobunshi Koteika Palladium Shokubai no Kaihatsu", CSJ: The Chemical Society of Japan Dai 83 Shunkai Nenkai -Koen Yokosha II, 03 March, 2003 (03.03.03), pages 1166	1-12
A	JP 2002-066330 A (Wako Pure Chemical Industries, Ltd. et al.), 05 March, 2002 (05.03.02), & US 2002/0045708 A1 & EP 1164148 A1	1-12
A	JP 06-015184 A (Rohm and Haas Co.), 25 January, 1994 (25.01.94), & US 5242877 A & EP 0557131 A2	1-12

Further documents are listed in the continuation of Box C.

See patent family annex.

* Special categories of cited documents:

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier application or patent but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search
02 June, 2005 (02.06.05)

Date of mailing of the international search report
21 June, 2005 (21.06.05)

Name and mailing address of the ISA/
Japanese Patent Office

Authorized officer

Faxsimile No.

Telephone No.

A. 発明の属する分野の分類（国際特許分類（IPC））

Int.Cl.⁷ B01J31/26, 31/28, C07C45/72, 49/245, 49/255, 49/507, 49/76, 49/83

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料（国際特許分類（IPC））

Int.Cl.⁷ B01J21/00-38/74, C07C45/72, 49/245, 49/255, 49/507, 49/76, 49/83

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報	1922-1996年
日本国公開実用新案公報	1971-2005年
日本国実用新案登録公報	1996-2005年
日本国登録実用新案公報	1994-2005年

国際調査で使用した電子データベース（データベースの名称、調査に使用した用語）

JSTPlus(JOIS)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	岡本 訓明 外 2 名, "埋め込み架橋型"新規高分子固定化パラジウム触媒の開発, 日本化学会第83春期年会-講演予稿集II, 2003.03.03, pp. 1166	1-12
A	JP 2002-066330 A (和光純薬工業株式会社 外 1 名) 2002.03.05 & US 2002/0045708 A1 & EP 1164148 A1	1-12
A	JP 06-015184 A (ローム アンド ハース カンパニー) 1994.01.25 & US 5242877 A & EP 0557131 A2	1-12

〔 C 欄の続きにも文献が列挙されている。

〔 パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの

「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの

「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献（理由を付す）

「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献

「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの

「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの

「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの

「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

02.06.2005

国際調査報告の発送日

21.6.2005

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP)

郵便番号 100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官（権限のある職員）

4G 3343

大工原 大二

電話番号 03-3581-1101 内線 3416